FIBER-REINFORCED POLYMER COMPOSITION

Publication number: JP6200087
Publication date: 1994-07-19

Inventor:

MAEKAWA KAZUHIRO; KITANO YOSHITADA;

SEZUME TADASHI; YAGI YUKIHIKO; IWANAMI KUNIO

Applicant:

TONEN SEKIYUKAGAKU KK

Classification:

- international:

C08K5/09; C08K7/14; C08L23/02; C08L23/26; C08L77/00; C08K5/00; C08K7/00; C08L23/00;

C08L77/00; (IPC1-7): C08L23/02; C08K5/09; C08K7/14;

C08L23/02; C08L23/26; C08L77/00

- european:

Application number: JP19920075539 19920226 Priority number(s): JP19920075539 19920226

Report a data error here

Abstract of JP6200087

PURPOSE:To provide a fiber-reinforced polymer compsn. excellent in heat, chemical, impact and antifreeze resistances, moldability, strength at high temps. etc., by mainly using a glass fiber, a polyamide resin little liable to float the glass fiber on the surface thereof, and a polyolefin. CONSTITUTION:A fiber-reinforced polymer compsn. comprises (a) 30-90wt.% polyamide resin; (b) 10-70wt.% in total of a polyolefin and a polyolefin modified with an unsatd. carboxylic acid or an anhydride thereof; (c) 0.01-10 pts.wt., per 100 pts.wt. of (a)+(b), of a carboxylic compd.; and (d) 5-50 pts.wt., per 100 pts.wt. of (a)+(b), of a glass fiber.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平6-200087

(43)公開日 平成6年(1994)7月19日

(51)Int.Cl.5	識別記号	庁内整理番号	FΙ	技術表示箇所
C 0 8 L 23/02	LCG	7107-4 J		
	LCV	7107-4 J		
C 0 8 K 5/09	KEP	7242-4 J		
7/14	KFT	7242-4 J		
C 0 8 L 23/26	LDA	7107-4 J		
			審查請求 未請求	ネ 請求項の数 1(全 10 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特顯平4-75539		(71)出願人	000221627
				東燃化学株式会社
(22)出願日	平成 4年(1992) 2	月26日		東京都中央区築地4丁目1番1号
			(72)発明者	前川 和弘
				神奈川県川崎市川崎区千鳥町3番1号 東
				燃化学株式会社技術開発センター内
			(72)発明者	北野 吉祥
				神奈川県川崎市川崎区千鳥町3番1号 東
				燃化学株式会社技術開発センター内
			(72)発明者	瀬詰 忠司
				神奈川県川崎市川崎区千鳥町3番1号 東
				燃化学株式会社技術開発センター内
			(74)代理人	弁理士 高石 橘馬
				最終頁に続く

(54)【発明の名称】 繊維強化ポリマー組成物

(57)【要約】

【目的】 耐熱性、耐薬品性、耐衝撃性とともに耐不凍液性、成形性、高温下での強度等に優れ、ガラス繊維の表面浮現の少ないポリアミド樹脂とポリオレフィンとを主体とする繊維強化ポリマー組成物を提供する。

【構成】 (a) ボリアミド樹脂30~90重量%と、(b) ボリオレフィン、及び不飽和カルボン酸又はその無水物による変性ボリオレフィンの合計10~70重量%と、前記(a) +(b) の合計100 重量部に対して、(c) カルボキシル基含有化合物0.01~10重量部と、(d) ガラス繊維5~50重量部とを含有してなる組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (a)ボリアミド樹脂30~90重量% と、(b)ボリオレフィン、及び不飽和カルボン酸又はその無水物による変性ポリオレフィンの合計10~70重量%と、前記(a)+(b)の合計100重量部に対して、(c)カルボキシル基含有化合物0.01~10重量部と、(d)ガラス繊維5~50重量部とを含有することを特徴とする繊維強化ボリマー組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、ボリアミド樹脂とボリオレフィンとを主成分とする繊維強化ボリマー組成物に関し、特に耐熱性、耐薬品性、耐衝撃性とともに耐不凍液性、成形性、高温下での強度等に優れ、ガラス繊維の表面浮現の少ないボリアミド樹脂とボリオレフィンとを主体とする繊維強化ボリマー組成物に関する。

[0002]

【従来の技術】ポリアミド樹脂は耐熱性、耐薬品性等に優れているので、各種の金属容器を代替するプラスチック容器に適している。例えば自動車の軽量化を目的として、ラジェータタンク等の容器をプラスチックで形成することが提案されているが、このような容器の場合には、特に強度や耐熱性に優れたナイロン6やナイロン66にガラス繊維を添加したものが好ましい。

【0003】しかしながら、ガラス繊維等で強化された ポリアミド樹脂は耐熱性、機械的強度及び長期耐久性等 に優れているものの、耐水性、成形性、耐薬品性及び耐 不凍液性に劣るという問題がある。特に自動車用ラジェ ータタンクに使用する場合、耐不凍液性は重要である。 【0004】以上のような不足する特性は一般にポリオ レフィンが保有するものである。特公昭61-2693 9号は、(a) ボリアミド樹脂、(b) ボリプロピレン 樹脂にエチレン性不飽和カルボン酸またはその無水物を グラフト共重合して得られる変性重合体および (c) 繊 維状強化剤を含み、(a)成分と(b)成分が重量比で (a): (b)=70:30~95:5、かつ(c)成 分を、(a)成分と(b)成分の合計100重量部に対 して、40~200重量部の割合で含有する組成物から 形成されたことを特徴とするラジエタータンクを開示し ている。

【0005】また、特開昭62-241940号は、 (A) オレフィン重合体:30~95重量%、 (B) ポリアミド:5~70重量%、 (C) (A) + (B) = 100重量部に対して集束剤としてアクリル系樹脂が用いられたガラス繊維:5~200重量部からなることを特徴とする自動車ラジエータタンク形成用プラスチック組成物を開示している。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、上記従 サメチレンジアミン、1,3-または1,4-ビス(ア来の組成物は、ボリアミド樹脂とボリオレフィンとの相 50 ミノメチル)シクロヘキサン、ビス(p-アミノシクロ

溶性や、ガラス繊維とマトリックス樹脂との接着性等が向上されてはいるが、なおラジエータタンク等に要求される厳しい条件に関しては必ずしも満足ではなかった。 【0007】そこで、本発明者らは、ポリアミド樹脂と、不飽和カルボン酸又はその無水物による変性ボリオレフィンを含有するポリオレフィンとからなる樹脂成分に対して、特定の結束剤及びカップリング剤により処理

したガラス繊維を添加してなる繊維強化ポリマー組成物

を提案した(特開平1-278544号)。

【0008】この繊維強化ボリマー組成物は、ボリアミド樹脂とボリオレフィンとの相溶性、及びガラス繊維とマトリックス樹脂との接着性が良好であり、これによりボリアミド樹脂の特性を有するとともに、ボリオレフィンが有する耐水性、成形性及び耐不凍液性を有するものである。しかしながら、その後の研究の結果、上記組成物においても、射出成形性、高温下での強度等が必ずしも十分でない場合があり、また、得られる成形体の表面にガラス繊維が浮現することがあるということがわかった

20 【0009】したがって本発明の目的は、耐熱性、耐薬品性、耐衝撃性とともに耐不凍液性、成形性、高温下での強度等に優れ、ガラス繊維の表面浮現の少ないポリアミド樹脂とポリオレフィンとを主体とする繊維強化ポリマー組成物を提供することである。

[0010]

【課題を解決するための手段】上記問題点に鑑み鋭意研究の結果、本発明者らは、ポリアミド樹脂と不飽和カルボン酸又はその無水物による変性ポリオレフィンを含有するポリオレフィン樹脂とガラス繊維とからなる組成物において、ガラス繊維を特定の結束剤及びカップリング剤で処理しておくとともに、さらにアジビン酸、コハク酸等の低分子量のカルボキシル基含有化合物を添加してなるものは、耐熱性、耐薬品性、耐衝撃性とともに耐不凍液性、成形性、高温下での強度等に優れるとともに、その射出成形品はガラス繊維の表面浮現が少ないこと見出し、本発明に想到した。

【0011】すなわち本発明の繊維強化ポリマー組成物は、(a)ポリアミド樹脂30~90重量%と、(b)ポリオレフィン、及び不飽和カルボン酸又はその無水物 による変性ポリオレフィンの合計10~70重量%と、前記(a)+(b)の合計100重量部に対して、

(c)カルボキシル基含有化合物 0.01~10重量部と、(d)ガラス繊維 5~50重量部とを含有することを特徴とする。

【0012】本発明を以下詳細に説明する。本発明において(a)ポリアミド樹脂としては、ヘキサメチレンジアミン、デカメチレンジアミン、ドデカメチレンジアミン、2,2,4-または2,4,4-トリメチルヘキサメチレンジアミン、1,3-または1,4-ビス(アミノメチル)シクロヘキサン、ビス(n-アミノシクロ

2

ヘキシルメタン)、m-またはp-キシリレンジアミン のような脂肪族、脂環族又は芳香族のジアミンと、アジ ピン酸、スベリン酸、セバシン酸、シクロヘキサンジカ ルボン酸、テレフタル酸、イソフタル酸のような脂肪 族、脂環族又は芳香族のジカルボン酸とから製造される ポリアミド、6~アミノカブロン酸、11~アミノウン デカン酸、12-アミノドデカン酸のようなアミノカル ボン酸から製造されるボリアミド、ε-カプロラクタ ム、ωードデカラクタムのようなラクタムから製造され るボリアミド、およびこれらの成分からなる共重合ボリ アミド、またはこれらのポリアミドの混合物が挙げられ る。具体的にはナイロン6、ナイロン66、ナイロン6 10、ナイロン9、ナイロン6/66、ナイロン66/ 610、ナイロン6/11、ナイロン6/12、ナイロ ン12、ナイロン46、非晶質ナイロン等が挙げられ。 る。これらの中では、剛性、耐熱性の良好な点でナイロ ン6及びナイロン66が好ましい。

【0013】上記ポリアミド樹脂の分子量はとくに限定 されないが、通常相対粘度カ、(JISK6810、9 8%硫酸中で測定)が0.5以上のものが用いられ、中 20 ル、過酸化ラウロイル、過酸化ジターシャリープチル、 でも2. 0以上のものが機械的強度が優れている点で好 ましい。

【0014】また、本発明において使用するポリオレフ ィンとしては、エチレン、プロピレン、ブテン-1、ペ ンテン-1、ヘキセン-1、4-メチルペンテン-1等 のα-オレフィンの単独重合体、エチレンとプロピレン 又は他のαーオレフィンとの共重合体、もしくはこれら のα-オレフィンの2種以上の共重合体等が挙げられ る。これらの中では、低密度ボリエチレン、線状低密度 ポリエチレン、中密度ポリエチレン、高密度ポリエチレ ン等のポリエチレン及びポリプロビレンが好ましい。ボ リプロピレンはホモボリマーに限られず、プロピレン成 分を50モル%以上、好ましくは80モル%以上含む他 のαーオレフィンとのランダムまたはブロック共重合体 も使用することができる。プロピレンに共重合するコモ ノマーとしてはエチレンその他のαーオレフィンがあ り、エチレンが特に好ましい。従って、本明細書におい て使用する用語「ポリプロピレン」はプロピレンのホモ ポリマーに限定されず共重合体をも含むものと解すべき である。

【0015】本発明において使用する変性ポリオレフィ ンとは、不飽和カルボン酸又はその無水物により変性し · たポリオレフィンである。不飽和カルボン酸またはその 無水物としては、アクリル酸、メタクリル酸等のモノカ ·ルボン酸、マレイン酸、フマル酸、イタコン酸等のジカ ルポン酸、無水マレイン酸、無水イタコン酸等のジカル ボン酸無水物等が挙げられ、特にジカルボン酸及びその 無水物が好ましい。

【0016】また不飽和カルボン酸又はその無水物によ り変性するポリオレフィンとしては、上記ポリオレフィ ンと同様にαーオレフィンの単独重合体に限らず、他の α-オレフィンとの共重合体も含む。

【0017】変性ボリオレフィン中の不飽和カルボン酸 又はその無水物の含有量はアミン/カルボン酸のモル比 が10~1000の範囲内となるようなものであるのが 好ましく、具体的には0.01~15重量%であるのが 好ましい。変性量が0.01重量%未満であると、変性 ポリオレフィン添加によるポリアミド樹脂とポリオレフ ィンとの相溶性向上に十分な効果がなく、また15重量 %を超えるとポリオレフィンとの相溶性が低下する。

【0018】変性ポリオレフィンの製造は溶液法又は溶 **融混練法のいずれでも行うことができる。溶融混練法の** 場合、ポリオレフィン、変性用不飽和カルボン酸(又は 酸無水物)及び触媒を押出機や二軸混練機等に投入し、 150~250℃の温度に加熱して溶融しながら混練す る。また溶液法の場合、キシレン等の有機溶剤に上記出 発物資を溶解し、80~140℃の温度で撹拌しながら 行う。いずれの場合にも、触媒として通常のラジカル重 合用触媒を用いるととができ、例えば過酸化ベンゾイ 過酸化アセチル、ターシャリーブチルベルオキシ安息香 酸、過酸化ジクミル、ペルオキシ安息香酸、ペルオキシ 酢酸、ターシャリーブチルベルオキシピバレート等の過 酸化物類や、アゾビスイソブチロニトリル等のジアゾ化 合物類等が好ましい。触媒の添加量は変性用不飽和カル ボン酸又はその無水物100重量部に対して1~100 重量部程度である。

【0019】本発明の繊維強化ポリマー組成物におい て、樹脂成分(ポリアミド樹脂+ポリオレフィン+変性 30 ポリオレフィン)を100重量%として、ポリアミド樹 脂の含有量は30~90重量%で、ポリオレフィン+変 性ボリオレフィンの含有量は10~70重量%である。 ボリアミド樹脂が30重量%未満では(ボリオレフィン +変性ポリオレフィンが70重量%と超えると)、耐熱 性及び機械的強度が不十分であり、またポリアミド樹脂 が90重量%を超えると(ポリオレフィン+変性ポリオ レフィンが10重量%未満では)、成形性及び耐不凍液 性が不十分となり、かつコスト高となる。好ましい範囲 はポリアミド樹脂が50~70重量%で、ポリオレフィー 40 ン+変性ポリオレフィンが30~50重量%である。

【0020】変性ポリオレフィンの量及びそのカルボン・・・ 酸基の量はポリアミド樹脂中の末端アミンの量と相関さ せるのが好ましい。何故なら、変性ポリオレフィン中の カルボン酸が溶融ブレンドの際、ポリアミド樹脂の末端 アミンと反応して生成する変性ポリオレフィンーポリア ミドグラフト共重合体がポリオレフィンとポリアミドの 相溶化剤となっていると考えられ、このグラフト共重合 体の生成量がカルボン酸基/ポリアミド末端アミンのモ ル比に関係していると推察されるためである。従って、 50 末端アミンのモル数と変性ポリオレフィン中のカルボン

酸基のモル数との比が10~1000となるように、変性ポリオレフィンの含有量を調節するのが好ましい。アミン/カルボン酸のモル比が10未満であると相溶化が進みすぎ、ポリアミド樹脂とポリオレフィンとの特性の平均化が起こり、耐熱性が低下する。またアミン/カルボン酸のモル比が1000を超えると変性ポリオレフィンによる相溶化効果が不十分であり、得られる組成物の機械的強度が低くなる。より好ましいモル比は20~200である。

【0021】上述したような点から、ボリオレフィン+変性ポリオレフィンを100重量%として、変性ポリオレフィンの含有割合は0.0025重量%以上であるのが好ましく、特に変性ポリオレフィンが0.01~1 . 2.5重量%であるのが好ましい。

【0022】本発明において使用する(c)カルボキシル基含有化合物は、脂肪族、脂環族又は芳香族のモノ又は多価カルボン酸が好ましく、特にジカルボン酸が好ましい。これらの脂肪族、脂環族又は芳香族のジカルボン酸としては、例えばシュウ酸、コハク酸、アジピン酸、スベリン酸、セバシン酸等の脂肪族ジカルボン酸(2価 20脂肪酸)、シクロヘキサンジカルボン酸等の脂環族ジカルボン酸、テレフタル酸、イソフタル酸等の芳香族ジカルボン酸等が挙げられる。特に炭素数2~20の脂肪族ジカルボン酸が好ましい。

【0023】上述したようなカルボキシル基含有化合物の配合割合は、樹脂成分(ボリアミド樹脂+ボリオレフィン+変性ボリオレフィン)の合計100重量部に対して、0.01~10重量部、好ましくは0.1~3重量部である。カルボキシル基含有化合物の配合割合が0.01重量部未満又は10重量部を超えると、その添加による射出成形性、高温下での強度、ガラス繊維の表面浮現の低減等の効果が十分でない。

【0024】また本発明において使用する(d)ガラス 繊維は、(1)シラン系カップリング剤と、(2)カル ボキシル基または酸無水物基を有するポリマーからなる 結束剤とであらかじめ表面処理されていることが好まし い。かかる表面処理によって、ガラス繊維とマトリック ス樹脂、特にポリアミド樹脂との接着性が改善され、耐 熱性、耐不凍液性、機械的物性が大幅に向上する。

【0025】本発明に使用するシラン系カップリング剤 40 としては、アミノシラン、エポキシシラン、メチルトリメトキシシラン、アーグリンドキシプロピルトリメトキシシラン、ベニルトリアセトキシシラン、ヘキサメチルシラン、ビニルトリメトキシシランなどが挙げられる。

【0026】また、結束剤として使用し得るカルボキシル基または酸無水物基を有するボリマーとしては、アクリル酸、メタクリル酸等のモノカルボン酸、マレイン酸、フマル酸、イタコン酸等のジカルボン酸無水物等の重イン酸、無水イタコン酸等のジカルボン酸無水物等の重

合体、もしくはこれらとスチレン、エチレン等のビニル 化合物等との共重合体などが挙げられる。この中ではモ ノカルボン酸あるいはシカルボン酸の共重合体が特に好 ましい。

【0027】シランカップリング剤及び結束剤は、一般 にシランカップリング剤及び結束剤を水溶液または水性 エマルジョンにし、ガラス繊維を浸漬するか、または上 記水溶液またはエマルジョンをガラス繊維にスプレーす ることにより塗布する。この際シランカップリング剤と10 結束剤を1つの水溶液または水性エマルジョンとして同時に塗布しても良いし、あるいは別々の水溶液又は水性 エマルジョンとして逐次塗布しても良い。逐次塗布する 場合は、シランカップリング剤を先に塗布する方が好ましい。

【0028】シランカップリング剤及び結束剤を上記の方法で塗布した後、乾燥及びシランカップリング剤の硬化反応を促進するため、ガラス繊維を100~200℃で1~30分間加熱するのが好ましい。

【0029】シランカップリング剤の塗布量はガラス繊維を100重量%として、0.1~1重量%が好ましい。シランカップリング剤の塗布量が0.1重量%未満であるとガラス表面を完全に覆う事ができず、また1重量%を超えるとシランカップリング剤層の厚さが大きくなりすぎ、脆くなる傾向にある。特に好ましい塗布量は0.3~0.5重量%である。

【0030】また結束剤の塗布量はシランカップリング剤の5~20倍とするのが好ましい。即ちガラス繊維の重量に対し1.5重量%~10重量%が好ましい。結束剤の量が1.5重量%未満であるとガラス繊維を束ねる能力に欠け、またマトリックス樹脂との接着に劣る。結束剤の量が10重量%を越えると押出ブレンドにおけるガラス繊維の分散が悪くなる。

【0031】上述したようなガラス繊維の含有量は組成物全体を100重量部として $5\sim50$ 重量部である。ガラス繊維が5重量部未満であると組成物の耐熱性及び機械的強度が不十分であり、また50重量部を超えると成形性が低下して成形物の製造が困難となり、また機械的強度もかえって低下する。好ましいガラス繊維の含有量は $15\sim40$ 重量部である。なお、ガラス繊維は、チョップドストランド、ロービング、いずれも用いるととができ、その繊維径 $5\sim15~\mu$ mが好まじい。

【0032】本発明の繊維強化ポリマー組成物においては、ポリアミド樹脂が連続マトリックス相を形成し、ポリオレフィンが平均径0.5~5μmのドメイン相を形成するモルフォロジーを有することが好ましい。このようなモルフォロジーを有することにより、組成物の引張強度、曲げ弾性率、衝撃強度等の機械的物性が大幅に向上する。

酸、フマル酸、イタコン酸等のジカルボン酸、無水マレ 【0033】本発明の繊維強化ポリマー組成物は、そのイン酸、無水イタコン酸等のジカルボン酸無水物等の重 50 他にその改質を目的として、他の添加剤、例えば無機充

填材、熱安定剤、酸化防止剤、光安定剤、難燃剤、可塑 剤、帯電防止剤、離型剤、発泡剤、核剤等を添加すると とができる。

【0034】本発明の組成物は一軸押出機、二軸押出機 等の押出機を用いて、加熱溶融状態で混練することによ って得ることができるが、下記の構造の二軸押出機によ り製造するのが好ましい。

【0035】図1に概略的に示すように、本発明の繊維 強化ポリマー組成物を製造するための二軸押出機は

(a) 長さ/直径(L/D) 比が25以上であり、

(b) (イ) 樹脂成分 (ポリアミド樹脂+ポリオレフィ ン+変性ポリオレフィン)とカルボキシル基含有化合物 とを投入する第一のホッパー1と、(ロ)得られた繊維 強化ポリマー組成物を押出すためのダイス2と、(ハ) 前記第一のホッパー 1 から下流側に向かってし/ D 15 ~20の位置に設けられたガラス繊維を投入する第二の ホッパー3と、(二)前記第二のホッパー3と前記ダイ ス2の間に設けられた真空ベント部4と、(ホ)前記第 一のホッパー1と前記第二のホッパー3との間に設けら れた少なくとも2組の第一のニーディングゾーン5. 5′…と、(へ)前記第二のホッパー3と前記真空ベン ト部4との間に設けられた少なくとも1組の第二のニー ディングゾーン6とを有し、

(c)前記第二のホッパー3から上流側にL/D3.5 ~7.5の温度を290~320℃とし、

- (d) その他の部分を260~290℃とし、
- (e) ダイス出口での樹脂の温度を260~290℃と する。

【0036】二軸押出機のL/D比については25未満 であると十分な混練ができない。好ましいL/D比は2 5~35である。

【0037】第一のホッパー (メインホッパー) 1、第 二のホッパー3、真空ベント部4及びダイス2はそれぞ れ公知の構造のものでよい。

【0038】第二のホッパー3とダイス2との距離はし /D5~20であるが、L/Dが5未満であると樹脂成 分とガラス繊維との混練が不十分となり、またL/Dが 20を超えると樹脂成分の劣化が起こるおそれが大きく なる。.

【0039】第二のホッパー3と真空ベント部4との距 40 離はL/D3~10に設定するのが好ましい。両者の距 離し/Dが3未満であるとガラス繊維の結束剤が未溶融 でベントの効果が少なく、また10を超えるとベントア ップしやすくなる。

【0040】第一のニーディングゾーン5.5′…及び 第2のニーディングゾーン6はいずれも少なくとも1組 以上設ける。各ニーディングゾーンはL/Dが1/4~ 1/8程度のニーディングディスクを4枚以上連続して 組合せたもの(L/D1~4)とするのが好ましい。ニ ーディングゾーン5, 5′…がないか又は十分な長さを 50 成分であるカルボキシル基含有化合物の添加により、組

有さないと樹脂成分の混練が不十分であり、可塑化が十 分でない。

【0041】ニーディングディスクが不足してニーディ ングゾーン6の長さがL/D1より短い場合、ガラス繊 維の投入による樹脂の冷却が進み、ガラス繊維の混入が 阻害されたり、サージング (脈流) が起る等、生産に支 障をきたす。

【0042】なお一般的に第一のニーディングゾーン 5, 5'の先端部は第一のホッパー1の下流側L/D5 10 ~20の位置にあり、合計長さはL/D2~8程度であ る。また第二のニーディングゾーン6の先端部は第二の ホッパー3の下流側L/D2~6の位置にあり、合計の 長さはL/D1~4程度である。

【0043】また第二のホッパー3から上流側にL/D 3.5~7.5の部分の温度が290~320℃ない と、同様にガラス繊維の混入が阻害されたり、サージン グが起こるおそれがある。しかし、温度が高すぎると樹 脂の劣化が起とり、所望の性能が得られない。その他の 部分については、260~290℃の温度とする。また 20 ダイス出口の樹脂温度は2.60~290℃とするのが好

【0044】上記の二軸押出機の第一のホッパー(メイ ンホッパー)1から樹脂成分を投入するとともに第二の ホッパー3から表面処理したガラス繊維を投入し、10 0~300 г р mの速度で二本のスクリューを回転しな がら樹脂成分及びガラス繊維の混練を行う。混練により 得られた組成物は既知の方法で容易にペレタイズでき

【0045】上記の二軸押出機により製造した本発明の ガラス繊維強化ポリマー組成物は、通常の射出成形法に より所望の形状に成形することができる。

[0046]

【作用】本発明のガラス繊維強化ポリマー組成物は、ポ リアミド樹脂と、ボリオレフィン及び不飽和カルボン酸 又はその無水物による変性ポリオレフィンと、特定の結 束剤及びカップリング剤で処理したガラス繊維と、アジ ピン酸、コハク酸等のカルボキシル基含有化合物を含有 してなるので、耐熱性、耐薬品性、耐衝撃性とともに耐 不凍液性、成形性、高温下での強度等に優れるととも に、その射出成形品はガラス繊維の表面浮現が極めて少 なくなっている。

【0047】このような効果が得られる理由については 必ずしも明らかではないが、ポリアミド樹脂とポリオレ フィンとは相溶性が悪いが、不飽和カルボン酸変性ポリ オレフィンと、カルボキシル基含有化合物とを介在させ ることにより両者は相溶化する。この理由はポリアミド 樹脂の末端アミンと、カルボキシル基含有化合物と、変 性ポリオレフィン中のカルボン酸基とが反応し、共重合 体が生成するためであると考えられる。また、低分子量

成物の流動性、特に射出成形性が大幅に向上し、しかも これによりガラス繊維が流れ方向に良好に配向するの で、その射出成形品におけるガラス繊維の表面浮現が少 なくなると考えられる。

【0048】さらに、シラン系カップリング剤とカルボ (平均径13μπ キシル基または酸無水物基を有するポリマーからなる結 して、上記処理剤 束剤とで表面処理したガラス繊維を用いることにより、 ス繊維を表面処理 がラス繊維とマトリックス樹脂との接着力が著しく向上 する。これは結束剤中のカルボン酸基又は酸無水物基と ポリアミド樹脂の末端アミンとの反応によるためである 10 をGF ②とする。と考えられる。 【0054】ガラ

[0049]

【実施例】本発明を以下の実施例によりさらに詳細に説明する。なお、原料となる樹脂成分としては以下のものを使用した。

[1]ナイロン

Ny66: (東レ(株) 製アミランCM3001N、K orshak-Zamyationaの方法(逆適定法)(Chem. Abs. 40, 4665, '46, 同上42, 6152, '48)により測定した末端アミノ基0.034m当量/g)

[2]ポリオレフィン

- ·ポリプロピレン (PP): [東燃化学 (株) 製 J-215]
- [3]不飽和カルボン酸又はその無水物による変性ポリ オレフィン
- ・無水マレイン酸変性ポリプロピレン
- CMPPの (無水マレイン酸の付加量0.2重量%) CMPPの (無水マレイン酸の付加量0.25重量%)
- 【0050】ガラス繊維の処理例 1
- (A) シラン系カップリング剤としてアミノシランを、
- (B) カルボキシル基または酸無水物基を有するポリマーからなる結束剤として、無水マレイン酸-スチレン共重合体を、それぞれ使用し、(A):(B)(重量比).を1:10として混合し、ガラス繊維処理剤とした。

【0051】次に、ガラス繊維のチョップドストランド(平均径13μm、平均長さ3mm)100重量部に対して、上記処理剤3重量部を塗布することにより、ガラス繊維を表面処理した。処理剤による表面処理は、処理剤の水性エマルション液に浸漬し、120℃で5分間乾燥することにより行った。以後この処理後のガラス繊維をGFΦとする。

【0052】<u>ガラス</u>繊維の処理例2

- ニュース(A) シラン系カップリング剤としてアミノシランを、
 - "(B)カルボキシル基または酸無水物基を有するポリマ

ーからなる結束剤としてアクリル酸 - スチレン共重合体をそれぞれ使用し、(A):(B)(重量比)を 1: 1 0 として混合し、ガラス繊維処理剤とした。

10

【0053】次に、ガラス繊維のチョップドストランド(平均径13μm、平均長さ3mm)100重量部に対して、上記処理剤3重量部を塗布することにより、ガラス繊維を表面処理した。処理剤による表面処理は、処理剤の水性エマルジョン液に浸漬し、120℃で5分間乾燥することにより行った。以後この処理後のガラス繊維をCFのとする

【0054】ガラス繊維の処理例3

(A)シラン系カップリング剤としてエポキシシランを、(B)カルポキシル基または酸無水物基を有するポリマーからなる結束剤として無水マレイン酸-スチレン共重合体をそれぞれ使用し、(A):(B)(重量比)を1:10として混合し、ガラス繊維処理剤とした。【0055】次に、ガラス繊維のチョップドストランド(平均径13μm、平均長さ3mm)100重量部に対して、上記処理剤3重量部を塗布することにより、ガラス繊維を表面処理した。処理剤による表面処理は、処理剤の水性エマルジョン液に浸漬し、120℃で5分間乾燥することにより行った。以後この処理後のガラス繊維をGF②とする。

【0056】実施例1~6、比較例1~5

第1表に示す配合割合でナイロン(Ny66)、ボリブロビレン(PP)及び不飽和カルボン酸又はその無水物による変性ポリプロピレン(CMPPの又は②)、及びカルボキシル基含有化合物(アジビン酸、セバシン酸、又はコハク酸)を高速ミキサーでドライブレンドし、図1に示す45φmmの二軸押出機のメインホッパーより投入した。また第2表に示す配合割合でガラス繊維(GFΦ~GF③)を二軸押出機の途中より投入して280℃で混練し、組成物ペレットを得た。

【0057】得られた組成物ペレットを乾燥炉で乾燥した後、射出成形により試験片を作成し、メルトフローレート、熱変形温度、乾燥条件下での引張強度、曲け弾性率及びアイゾット衝撃強度、吸水条件下での引張強度、曲げ弾性率及びアイゾット衝撃強度、耐不凍液性、流動性、高温下(150℃)での引張強度、表面性の評価を行った。結果を第2表に示す。

【0058】なお、各組成物におけるナイロン66中のアミンと、変性ポリプロピレン中の不飽和カルボン酸又はその無水物とのモル比を第1表にあわせて示す。

[005.9]

	4,	- 11			
組成 (重量部)	実施例1	実施例2	実施例3	実施例4	実施例5
N y 6 6	60	60	60	60	60
PP	35	35	35	35	35
CMPP()	5	5	5	5	5
CMPP2	_	-	_	_	-
アジピン酸	0. 3	1. 0	0. 01	10	_
セパシン酸	_	_	_	-	0. 3
コハク酸	-	_	_	_	_
GF①	35	35	35	35	35
アミン/酸のモル比*	20	20	20	20	20

注)*:ナイロン66中のアミンと、変性ポリプロピレン中の不飽和カルボン酸 又はその無水物とのモル比。

[0060]

	第	l 表	(続き)		
組成 (重量部)	実施例6	実施例7	実施例8	実施例9	実施例10
N y 6 6	60	60	60	60	60
PP	35	35	35	38. 8	28
CMPP	5	5	5	1. 2	_
CMPP2		_	· –	_	12
アジピン酸	_	0.3	0. 3	0. 3	0. 3
セバシン酸	0. 3	_	_	_	_
G F ①	35	_	_	35	35
GF②	_	35	_	_	
GF3	_	_	35	_	_
アミン/酸のモル比	20	20	20	80	10

注)*:ナイロン66中のアミンと、変性ポリプロピレン中の不飽和カルボン酸

又はその無水物とのモル比。

[0061]

第 1 表 (続き)

組成(重量部)	比較例1	比較例2	比较例3	比較例4	<u> 比較例 5</u>
N y 6 6	60	60	60	60	60
PP	35	35	35	38. 8	28
CMPP(I)	5	5	5	1. 2	_
CMPP2	_	_	_	_	12
アジピン酸	-	_	_		_
セバシン酸	-	_	_	_	_
コハク酸	_	-	_	_	_
GF①	35	-	_	35	35
GF②	_	35	-	_	_
GF3	_		35	_	_
アミン/酸のモル比	20	20	20	80	10

注)*:ナイロン66中のアミンと、変性ポリプロピレン中の不飽和カルボン酸 又はその無水物とのモル比。

[0062]

第 2 表 実施例1 実施例2

物性		実施例1	実施例2	実施例3	実施例4	実施例 5
MFR		55	55	45	55	
熱変形温度 (z)		240	240	240		55
乾燥条件下		210	240	240	240	240
引張強度(3)	(23 ℃)	0000	0000	••••		
		2300	2300	2300	2300	2300
曲げ弾性率(4)	(23 ℃)	87000	87000	87000	87000	87000
アイゾット衝雪	整強度 (5)					
•	(23 ℃)	16	16	16	16	16
	(-40℃)	12	12	12	12	12
吸水条件下						
引張強度 (3)	(23 ℃)	150 0	1500	1500	1500	1500
曲げ弾性率(・・)	(23 ℃)	61000	61000	61000	61000	61000
アイゾット衝撃	建強度 (5)					
	(23 ℃)	18	18	18	18	18
耐不凍液性(*)		85	85	85	85	85
流動性 (7)		750	750	600	750	73 0
高温強度(8)		1150	1150	1100	1050	1100
表面性 (*)		0	0	0	Δ	Ο.

[0063]

		第	2 表	(統 き)		
物性		実施例 6	実施例7	実施例8	実施例9	実筋例10
MFR ⁽¹⁾		50	50	50	55	45
熱変形温度 (3)		240	240	240	240	230
克埃条件下						
引張強度 (3)	(23 ℃)	2300	2200	2200	2300	2200
曲げ弾性平(4)	(23 ℃)	87000	82000	84000	87000	82000
アイゾット街雪	P強度 (5)					
	(23 ℃)	16	15	15	15	15
	(-40℃)	12	11	11	12	12
吸水条件下						
引張強度 (3)	(23 ℃)	1500	1500	1500	1500	1200
曲げ彈性率(4)	(23 ℃)	00018	60000	60000	60000	60000
アイソット衝撃	经独定 (5)					
	(23 ℃)	18	17	17	18	17
耐不凍液性(0)		85	85	85	85	85
流動性 (7)		700	700	700	750	600
高温強度 ⁽⁸⁾		1100	1050	1050	1100	1050
表面性 (9)		0	0	0	0	0

[0064]

		第	2 表	(統 き)		
物 性		比較例1	比較例 2	比較例3	比較例4	<u>比較例</u> 5
MFR"		14	14	14	20	8
熱変形温度 (2)		240	240	240	240	230
乾燥条件下						
引張強度 (3)	(23 ℃)	2300	2200	2200	2300	2200
曲げ弾性率 🖤	(23 ℃)	87000	82000	84000	87000	82000
アイゾット衝	學強度 (5)					
	(23 ℃)	16	15	15	16	15
	(-40℃)	12	11	11	12	12
吸水条件下						
引强強度(3)	(23 ℃)	1500	1500	1500	1500	1200 -
曲げ弾性率(*)	(23 ℃)	61000	60000	60000	61000	60000
アイゾット衝撃	2 強度 (S)					
	(23 ℃)	18	17	17	18	17
耐不凍液性 (*)		85	85	85	85	85 .
流動性 (7)		500	500	500	600	400
高温強度(8)		950	900	900	950	900
表面性 (9)		×	×	×	×	~

【0065】(1) MFR:メルトフローレート、JIS K7210により275℃、2160gの荷重下で 測定(単位はg/10分)。

(2)熱変形温度:一定速度(2℃/分)で昇温したと 50 07により測定(単位は℃)

きに、110mm×4mm×12.7mmの試験片(単 純ぱり)が一定荷重(18.6kg)を受けて所定量 (0.25mm)だけ撓むときの温度をJIS K72

(3) 引張強度: 23°CにおいてJIS K7113により測定(単位はkg/cm²)。(4)曲げ弾性率: 23°C℃においてJIS K7203により測定(単位はkg/cm²)。(5)アイゾット衝撃強度: 23°C及び-40°CにおいてJIS K7110により測定(単位はkg·cm/cm)。

(6) 耐不凍液性:市販自動車用ロングライフクーラントの50%水溶液に140℃で200時間浸漬後、吸水状態の引張強度を測定し、元の引張強度を100としたときの引張強度保持率(%)により表す。

(7) 流動性:スパイラルフロー試験用金型(金型温度50℃、肉厚2mm)を用いて、射出圧力800kg/cm² にて測定したスパイラルフロー長(単位はmm)により表す。

(8)高温強度: 150℃においてJIS K7113 により測定(単位はkg/cm²)。

(9)表面性:射出成形品を目視にて観察し、下記の通り評価した。

〇:表面が平滑。

△:わずかにガラス繊維が表面に浮現している。

×:ガラス繊維の表面浮現が目立つ。

【0066】なお、(3)~(5)においては、それぞれ乾燥条件下及び吸水条件下において測定を行った。乾燥条件下とは射出成形直後のものをデシケータに入れ、75時間、23℃に保ったものであり、吸水条件下とは射出成形品を100℃の水に24時間浸漬したものである。

【0067】第2表から明らかなように、本発明の繊維 強化ポリマー組成物は、熱変形温度、乾燥条件下での引* * 張強度、曲げ弾性率及びアイゾット衝撃強度、吸水条件下での引張強度、曲げ弾性率及びアイゾット衝撃強度、耐不凍液性の全てが良好であり、さらに、射出成形性、高温強度に優れており、しかも、ガラス繊維の成形体表面への浮現がほとんどなかった。

18

[0068]

【発明の効果】以上に詳述したように、本発明の繊維強化ポリマー組成物は、ポリアミド樹脂と、ポリオレフィン及び不飽和カルボン酸又はその無水物による変性ポリオレフィンと、特定の結束剤及びカップリング剤で処理したガラス繊維と、アジピン酸、コハク酸等のカルボキシル基含有化合物とを含有してなるので、耐熱性、耐薬品性、耐衝撃性とともに耐不凍液性、成形性、高温下での強度等に優れるとともに、その射出成形品はガラス繊維の表面浮現が極めて少なくなっている。

【0069】このような本発明の組成物は自動車のラジエータタンク等のエンジン周辺部品やボビン等の電気機器部品等に使用するのに特に好適である。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明のガラス繊維強化ポリマー組成物の製造 に使用しうる2軸押出機の一例を示す部分断面概略図で ある。

【符号の説明】

1・・・第一のホッパー

2・・・ダイス

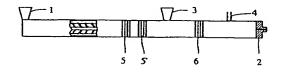
3・・・第二のホッパー

4・・・ベント

5,5'・・・第一のニーディングゾーン

6・・・第二のニーディングゾーン

【図】】



フロントページの続き

(51)Int.C1.

識別記号 庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

CO8L 77/00

LQS

9286-4J

(72)発明者 八木 幸彦

神奈川県川崎市川崎区千鳥町3番1号 東 燃化学株式会社技術開発センター内 (72)発明者 岩浪 邦夫

神奈川県川崎市川崎区千鳥町 3.番1号 東 燃化学株式会社技術開発センター内